

10501078

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES  
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum  
Internationales Büro(43) Internationales Veröffentlichungsdatum  
24. Juli 2003 (24.07.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer  
WO 03/059977 A1(51) Internationale Patentklassifikation<sup>7</sup>: C08G 18/10,  
18/32, 18/48

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP02/14295

(22) Internationales Anmeldedatum:  
16. Dezember 2002 (16.12.2002)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:  
02001289.4 18. Januar 2002 (18.01.2002) EP(81) Bestimmungsstaaten (*national*): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.(84) Bestimmungsstaaten (*regional*): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, SI, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): SIKA SCHWEIZ AG [CH/CH]; Tüffenwies 16 - 22, CH-8064 Zürich (CH).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): BURCKHARDT, Urs [CH/CH]; Allenmoosstrasse 66, CH-8057 Zürich (CH). STADELMANN, Ursula [CH/CH]; Schürliweg 8, CH-8046 Zürich (CH).

(74) Anwalt: ISLER, Jörg; c/o Sika Schweiz AG, Tüffenwies 16, CH-8048 Zürich (CH).

## Erklärungen gemäß Regel 4.17:

- hinsichtlich der Berechtigung des Anmelders, die Priorität einer früheren Anmeldung zu beanspruchen (Regel 4.17 Ziffer iii) für alle Bestimmungsstaaten
- Erfindererklärung (Regel 4.17 Ziffer iv) nur für US

## Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: POLYURETHANE COMPOSITION

(54) Bezeichnung: POLYURETHANZUSAMMENSETZUNG

(57) Abstract: The invention relates to compositions comprising at least one polyurethane prepolymer A with isocyanate terminal groups and at least one polyaldimine B. The polyurethane prepolymer A is produced from at least one polyol A1, optionally at least one polyol A2, in addition to polyisocyanates. The polyol A1 is a linear polyoxyalkylene polyol and has a degree of unsaturation of <0.04 mEq/g and the polyol A2 is present in a quantity of between 0 and 30 wt. %, preferably between 0 and 20 wt. % and in particular between 0 and 10 wt. %, in relation to the total quantity of A1+A2. In addition to the aforementioned components, a composition according to a preferred embodiment can also contain one or more of the following components: plasticizers, solvents, fillers, pigments, catalysts, rheology modifiers such as e.g. thickeners, coupling agents, dehydrators, antioxidants, light-protection agents and other conventional additives in the polyurethane industry.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft Zusammensetzungen, welche mindestens ein Polyurethanprepolymer A mit Isocyanatendgruppen und mindestens ein Polyaldimin B umfassen, wobei das Polyurethanprepolymer A aus mindestens einem Polyol A1 und gegebenenfalls mindestens einem Polyol A2 sowie Polyisocyanaten hergestellt wird. Das Polyol A1 ist ein lineares Polyoxyalkylenpolyol und weist einen Ungesättigtheitsgrad von <0.04 mEq/g auf, während das Polyol A2 in einer Menge von 0 - 30 Gewichts-%, vorzugsweise 0 - 20 Gewichts-%, insbesondere 0 - 10 Gewichts-% vorliegt, bezogen auf die Totalmenge von A1+A2. Zusätzlich zu den genannten Komponenten kann eine Zusammensetzung gemäss einer bevorzugten Ausführungsform noch eine oder mehrere der folgenden Komponenten enthalten: Weichmacher, Lösungsmittel, Füllstoffe, Pigmente, Katalysatoren, Rheologie-Modifizierer wie beispielsweise Verdickungsmittel, Haftvermittler, Trocknungsmittel, Antioxidantien, Lichtschutzmittel und andere, in der Polyurethanindustrie übliche Additive.

WO 03/059977 A1

10/501078

DT04 Rec'd PCT/PTO 09 JUL 2004

5

**POLYURETHANZUSAMMENSETZUNG****Technisches Gebiet**

Die Erfindung betrifft Zusammensetzungen, enthaltend spezielle  
10 hochmolekulare Polyurethanprepolymere, hergestellt ausgehend von  
speziellen vorwiegend linearen langkettigen Polyoxyalkylenpolyolen mit  
niedrigem Ungesättigtheitsgrad und Polyaldiminen.

**Stand der Technik**

15 Polyurethane werden eingesetzt unter anderem als einkomponentige,  
feuchtigkeitshärtende, elastische Dichtstoffe, Klebstoffe und Beschichtungen.  
Ueblicherweise enthalten sie ein Polyurethanprepolymer, hergestellt aus  
Polyolen und Polyisocyanaten im stöchiometrischen Ueberschuss, welches  
anschliessend mit weiteren Komponenten vermengt und bis zum Gebrauch  
20 unter Ausschluss von Feuchtigkeit aufbewahrt wird. Diese an sich bekannten  
Systeme weisen einige Nachteile auf. Bei der Reaktion der Isocyanatgruppen  
durch die Reaktion mit Wasser, zum Beispiel aus der Luft (Luftfeuchtigkeit)  
entsteht eine bestimmte Menge CO<sub>2</sub>-Gas, abhängig vom Isocyanatgehalt der  
Mischung. Je nach Formulierung und Applikationsbedingungen kann das  
25 gebildete CO<sub>2</sub>-Gas zu Blasen im ausgehärteten Produkt führen. Diese  
unerwünschte Bildung von Blasen wird durch eine Reihe von Faktoren  
begünstigt, nämlich einen hohen Gehalt an Isocyanatgruppen in der  
Zusammensetzung, eine relativ niedrige Viskosität, eine schnelle  
Aushärtungsgeschwindigkeit sowie einen porösen Untergrund. Ein weiterer  
30 Nachteil ist die relativ enge Limitierung der mechanischen Festigkeiten, welche  
mit solchen einkomponentigen Zusammensetzungen nach ihrer Aushärtung  
erreicht werden. Einerseits sind die mechanischen Festigkeiten limitiert, welche  
sich mit einem bestimmten Prepolymer an sich erreichen lassen. Für eine

deutliche Veränderung der mechanische Werte nach oben oder nach unten muss jeweils ein eigenes, speziell für diese gewünschten mechanischen Eigenschaften formuliertes Prepolymer eingesetzt werden. Andererseits ergibt sich bei der Formulierung von Zusammensetzungen mit möglichst hohen Festigkeiten eine zusätzliche Limitierung aufgrund der Blasenproblematik und hohen Viskositäten. Die zur Erreichung hoher Festigkeiten erforderlichen Prepolymere weisen entweder aufgrund hoher Funktionalität (deutlich höher als 2) oder durch Vorverkettung kürzerkettiger Diole mittels Diisocyanaten zu längerkettigen (und den dadurch hohen Konzentrationen an Urethan-Gruppen) sehr hohe Viskositäten auf, was ihre Verarbeitung stark erschwert, oder sie enthalten hohe Anteile an freien Isocyanatgruppen, wodurch sie bei der Aushärtung sehr stark zur Bildung von Blasen neigen, oder eine Kombination von beidem. Sehr hohe Zugfestigkeiten, beispielsweise im Bereich von 10 MPa und mehr, sind mit einkomponentigen feuchtigkeitshärtenden Polyurethanen mit dem heutigen Stand der Technik deshalb kaum praxistauglich zu erreichen.

Ein weiterer Nachteil besteht bei der Anwendung von Polyurethanen als weichelastische Baudichtstoffe, welche für das Abdichten von Fugen im Baugewerbe eingesetzt werden. Ein solcher Dichtstoff muss einerseits einen sehr niedrigen Elastizitätsmodul aufweisen, und gleichzeitig eine hohe Dehnung und ein gutes Rückstellvermögen haben. Solche Produkte weisen nach dem Stand der Technik normalerweise eine recht klebrige Oberfläche auf, welche zu unschönen Verschmutzungen neigt.

Als Alternative gibt es zweikomponentige Systeme, welche aber den bekannten Nachteil des Mischvorgangs aufweisen, welcher sowohl einen Mehraufwand für den Anwender bedeutet als auch eine nicht zu unterschätzende Fehlerquelle bei der Anwendung des Produktes darstellt.

Als Polyole für die Herstellung von Polyurethanprepolymeren für sehr flexible Zusammensetzungen werden üblicherweise Polyoxyalkylenpolyole verwendet, hauptsächlich Polypropylenglykole. Üblicherweise werden diese durch Basen-Katalyse hergestellt. Aus dem basen-katalysierten Polymerisationsprozess resultieren jedoch Polyole mit einem relativ hohen Anteil an einfach-hydroxyfunktionellen Molekülen, sogenannten Monolen, die am einen Kettenende eine Doppelbindung tragen. Mit steigendem

Molekulargewicht des Polyols nimmt der Monol-Gehalt und somit der Ungesättigtheitsgrad stark zu. Bei der Verwendung linearer Polyole führt eine niedrige OH-Funktionalität (d.h. deutlich unter dem Idealwert 2), also ein hoher Ungesättigtheitsgrad, zu schlechten mechanischen Eigenschaften im  
5 ausgehärteten Zustand. Ausgehend von Polyolen, welche durch Basen-Katalyse hergestellt wurden, ist deshalb das Erreichen von hohen Molekulargewichten in Polyurethanprepolymeren nur durch das Zusammenhängen von relativ kurzkettigen Diolen mittels Polyisocyanaten möglich, was zu Prepolymeren mit unerwünscht hohen Viskositäten führt.

10 Spezielle Polyoxyalkylenpolyole mit einem hohen Molekulargewicht und einem sehr niedrigen Grad an Ungesättigkeit, hergestellt mit Hilfe sogenannter Double Metal Cyanide Complex Katalysatoren, kurz DMC-Katalysatoren genannt, wurden in den 60er Jahren entwickelt und beschrieben bei US 3,427,256, US 3,427,334, US 3,427,335, US 3,829,505 und  
15 US 3,941,849. Diese Polyole weisen einen sehr niedrigen Ungesättigtheitsgrad auf, sowie eine OH-Funktionalität von nur wenig unterhalb von 2.

Seither wurde die Technologie der DMC-Katalyse laufend verbessert und entsprechende Produkte kommerzialisiert. Die Patentschriften WO99 / 29752, US 5,849,944 und US 6,036,879 beispielsweise beschreiben  
20 Anwendungen solcher Polyole als zweikomponentige Giess-Elastomere.

Durch die Verwendung dieser speziellen Polyole in einkomponentigen, feuchtigkeitshärtenden elastischen Dicht- und Klebstoffen ist es zwar möglich, hochmolekulare Polyurethanprepolymere mit einer niedrigen Viskosität herzustellen. Es bestehen aber andere Schwierigkeiten, welche bis jetzt nicht  
25 befriedigend gelöst werden konnten. So sind hochmolekulare Prepolymere, aufgebaut auf den erwähnten hochmolekularen Polyolen, zwar niedrig in der Viskosität im Vergleich zu entsprechenden hochmolekularen Prepolymeren, in welchen kürzerkettige Polyole mit Diisocyanaten zu längeren Ketten zusammengehängt wurden; sie sind jedoch auch wesentlich hydrophober  
30 aufgrund der niedrigeren Konzentration an Urethangruppen. Dies führt dazu, dass diese hydrophoberen Prepolymere mit Feuchtigkeit deutlich langsamer aushärten, da das Wasser nur in geringer Menge zur Verfügung steht, und dass andererseits die Anfälligkeit auf Blasenbildung durch das bei der

Aushärtung mit Feuchtigkeit abgespaltene  $\text{CO}_2$ -Gas höher ist, da dieses vom hydrophoberen Polymer deutlich schlechter gelöst wird. Ein für industrielle Anwendungen geeigneter Klebstoff muss aber schnell aushärten, und zwar bei meist nur geringer freier, zur Aufnahme des benötigten Wassers aus der Luft verfügbaren Oberfläche. Zur Erreichung der oft geforderten hohen mechanischen Festigkeiten ist ausserdem ein hoher Gehalt an Isocyanat erforderlich. Dadurch entsteht bei der Aushärtung relativ viel  $\text{CO}_2$ , was, wie bereits beschrieben, zu dem Problem der Blasenbildung bei der Aushärtung führt.

10 US 5,124,425 beschreibt die Anwendung solcher Polyole, hergestellt mittels DMC-Katalyse, unter anderem als einkomponentige feuchtigkeits-härtende oder zweikomponentige Polyurethane. In den Beispielen werden Zugfestigkeiten bis 1.7 MPa erreicht. Deutlich höhere Festigkeiten lassen sich auf dem beschriebenen Weg nicht erreichen, da die Problematik der  
15 Blasenbildung bei höheren Gehalten an Isocyanatgruppen nicht gelöst ist.

Um die Bildung von Blasen in einkomponentigen Polyurethan-Dicht- und -Klebstoffen zu vermeiden, gibt es verschiedene Möglichkeiten. Einerseits können ein Teil oder alle Isocyanatendgruppen des Prepolymers zu Alkoxysilan-Endgruppen umgesetzt werden, indem diese mit beispielsweise  
20 einem Aminoalkyl-Alkoxysilan umgesetzt werden. Dabei entsteht ein Alkoxysilan-endständiges Prepolymer, welches ebenfalls durch Kontakt mit Feuchtigkeit via Hydrolyse der Alkoxysilangruppen und anschliessende Kondensation der Silanolgruppen zu Siloxangruppierungen aushärtet. Bei diesem Aushärtungsmechanismus entsteht kein  $\text{CO}_2$ , und es bilden sich  
25 dementsprechend auch weniger oder keine Blasen. Die Vernetzung über Alkoxysilangruppen führt jedoch zu Produkten mit geringer Bruchdehnung und niedrigen Festigkeiten. EP 1 093 482 beschreibt Polyurethane auf der Basis von Polyolen mit hohem Molekulargewicht, enger Molgewichtsverteilung und einer OH-Funktionalität nahe bei 2. Zur Vermeidung von Blasen können die  
30 Isocyanat-Endgruppen des Prepolymers ganz oder teilweise mit Organosilanen wie beispielsweise Aminoalkyl-Alkoxysilanen umgesetzt sein. Wie bereits erwähnt, lassen sich auf diese Weise keine Polyurethane mit hohen Dehnungen und Festigkeiten formulieren. Dementsprechend weist das einzige

Beispiel dieser Patentschrift, ein System, welches vorwiegend über Alkoxysilane aushärtet, eine Zugfestigkeit von nur 0.49 MPa bei einer Bruchdehnung von 276% auf.

Polyaldimine sind in der Polyurethanchemie bekannte Verbindungen, 5 beschrieben beispielsweise bei US 3,420,800 und US 3,567,692. Aus isocyanatgruppenhaltigen Polyurethanprepolymeren und Polyaldiminen lassen sich einkomponentige Produkte formulieren. Bei Kontakt mit Feuchtigkeit hydrolysieren die Polyaldimine zu den entsprechenden Aldehyden und Polyaminen, worauf letztere mit den Isocyanatgruppen des Prepolymers 10 reagieren und dieses damit ohne Freisetzung von CO<sub>2</sub> aushärten. Solche Systeme wurden beispielsweise beschrieben bei US 3,932,357, US 4,009,307, US 4,720,535, US 4,853,454, US 5,087,661 und EP 985 693.

#### **Darstellung der Erfindung**

15 Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, Zusammensetzungen zur Verfügung zu stellen, welche ausgehend von nur einem oder wenigen hochmolekularen Polyurethanprepolymeren eine grosse Bandbreite von mechanischen Festigkeiten abdecken, und welche gegenüber dem Stand der Technik zusätzliche Vorteile aufweisen. So sind einerseits Produkte erwünscht, 20 die bei tiefem Elastizitätsmodul, hoher Dehnung und gutem Rückstellvermögen eine sehr trockene Oberfläche aufweisen und sich damit eignen als Baudichtstoffe für das Abdichten von Fugen; andererseits besteht ein Bedarf nach hochflexiblen Produkten, die schnell und blasenfrei aushärten, hohe bis sehr hohe mechanische Festigkeiten aufweisen und sich damit eignen als 25 Klebstoffe für industrielle Anwendungen aller Art. Diese Zusammensetzungen sollen gleichzeitig eine sehr niedrige Verarbeitungsviskosität aufweisen, damit sich Produkte formulieren lassen, welche sich mit relativ wenig Kraftaufwand applizieren lassen, bei der Applikation einen kurzen Fadenabriss aufweisen (dadurch wird die Umgebung beim Absetzen und Wegziehen der 30 Applikationsspitze nicht mit dem Produkt verschmutzt), und keinen oder nur einen geringen Gehalt an Lösungsmitteln und Weichmachern aufweisen, was vorteilhaft ist sowohl für die Haftungseigenschaften des Produktes, als auch unter oekologischen Gesichtspunkten, da sowohl die Lösungsmittel (VOC =

volatile organic compounds) als auch die Weichmacher, meist Phthalatverbindungen, für die Umwelt nicht unproblematisch sind. Zudem neigen allfällig vorhandene Weichmacher dazu, bei Applikationen auf porösen Untergründen wie Natursteinen und beim Ueberstreichen mit Anstrichen aus der Zusammensetzung zu migrieren. Dadurch können beispielsweise neben einer Fuge unschöne Verfärbungen des Untergrundes auftreten, oder ein Anstrich wird weich und klebrig.

Ueberraschenderweise wurde gefunden, dass eine Lösung dieser Probleme durch die Kombination von speziellen, linearen hochmolekularen Polyurethanprepolymeren A, hergestellt ausgehend von speziellen, vorwiegend langkettigen Polyoxyalkylenpolyolen mit einem niedrigen Ungesättigtheitsgrad mit Polyaldiminen B möglich ist.

Mit der hier beschriebenen Kombination aus speziellem, hochmolekularem Polyurethanprepolymer, hergestellt ausgehend von speziellen linearen, langkettigen Polyoxyalkylenpolyolen mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad und Polyaldiminen ist es möglich, durch Variation und Kombination verschiedener Polyaldimine mit nur wenigen Prepolymeren verschiedene hochflexible Produkte mit einem sehr breiten Spektrum an mechanischer Festigkeit (Zugfestigkeit beispielsweise im Bereich von ungefähr 1 bis über 20 MPa) und mit Bruchdehnungen bis über 1000% zu formulieren, welche unter Ausschluss von Feuchtigkeit in einer geeigneten Verpackung lagerstabil sind, eine niedrige Verarbeitungsviskosität aufweisen, bei Kontakt mit Feuchtigkeit schnell und blasenfrei aushärten und im ausgehärteten Zustand eine sehr trockene Oberfläche haben.

Mit derartigen Zusammensetzungen kann die Anzahl der in einem Produktionsbetrieb benötigten Prepolymere für die Formulierung unterschiedlicher Polyurethan-Dichtstoffe, -Klebstoffe und -Beschichtungen, welche in Bezug auf das mechanische Eigenschaftsprofil höchst unterschiedlichen Anforderungen genügen, stark reduziert werden. Da die Handhabung und die Lagerung verschiedener Prepolymere mit ihrer hohen Viskosität, ihrer Empfindlichkeit gegenüber Feuchtigkeit und ihrem Platzbedarf für einen industriellen Produktionsbetrieb mit hohem Aufwand verbunden ist, ist

die Verkleinerung der Anzahl benötigter Prepolymere für die Herstellung unterschiedlicher Produkte von grossem Vorteil und stellt Fortschritt in der Technologie dar. Zudem ist es mit solchen Zusammensetzungen möglich, mit einem minimalen Satz an Prepolymeren sowohl weichelastische Baudichtstoffe mit hoher Dehnung und gutem Rückstellvermögen sowie einer sehr trockenen Oberfläche zu formulieren, als auch hochfeste elastische Klebstoffe mit Zugfestigkeiten von bis zu 20 MPa und mehr herzustellen, die schnell und blasenfrei aushärten. Die stets niedrige Viskosität derartiger Zusammensetzungen ermöglicht es ausserdem, gut verarbeitbare Lösungsmittel- und Weichmacher-arme oder -freie Produkte herzustellen, was in Bezug auf ihre Haftungseigenschaften, ihre Migrationsbeständigkeit und unter oekologischen Gesichtspunkten vorteilhaft ist.

Ein zusätzlicher Vorteil gegenüber dem Stand der Technik ist, dass die ausgehärteten beschriebenen Zusammensetzungen hydrophober sind als solche, die auf konventionellen Polyolen basieren. Deshalb weisen sie weniger unerwünschte Wasseraufnahme, dadurch wiederum weniger Quellung und eine geringere hydrolytische Empfindlichkeit auf.

Ausserdem ist es gemäss einer bevorzugten Ausführungsform von Zusammensetzungen möglich, ganz auf die Verwendung von metallorganischen – insbesondere zinnhaltigen – Katalysatoren zu verzichten. Dadurch ergeben sich höhere thermische Beständigkeiten des ausgehärteten Materials durch eine langsamere Urethan-Rückspaltung; und ausserdem ist dies ein ökologischer Vorteil, aufgrund der potentiellen Giftigkeit und Umweltgefährdung der Metalle, insbesondere der zinnorganischen Verbindungen.

Die vorliegende Erfindung betrifft Zusammensetzungen, welche mindestens ein Polyurethanprepolymer A mit Isocyanatendgruppen und mindestens ein Polyaldimin B umfassen, wobei das Polyurethanprepolymer A aus mindestens einem Polyol A1 und gegebenenfalls mindestens einem Polyol A2 sowie Polyisocyanaten hergestellt wird. Das Polyol A1 ist ein lineares Polyoxyalkylenpolyol und weist einen Ungesättigtheitsgrad von  $<0.04$  mEq/g auf, während das Polyol A2 in einer Menge von 0 – 30 Gewichts-%,



vorzugsweise 0 – 20 Gewichts-%, insbesondere 0 – 10 Gewichts-% vorliegt, bezogen auf die Totalmenge von A1+A2. Zusätzlich zu den genannten Komponenten kann eine Zusammensetzung gemäss einer bevorzugten Ausführungsform noch eine oder mehrere der folgenden Komponenten  
5 enthalten: Weichmacher, Lösungsmittel, Füllstoffe, Pigmente, Katalysatoren, Rheologie-Modifizierer wie beispielsweise Verdickungsmittel, Haftvermittler, Trocknungsmittel, Antioxidantien, Lichtschutzmittel und andere, in der Polyurethanindustrie übliche Additive.

Zusätzlich wird die Verwendung dieser Zusammensetzung als  
10 Klebstoff, Dichtstoff, Beschichtung oder Belag beschrieben. Weiterhin zur Verfügung gestellt werden Verfahren zum Herstellen der Zusammensetzung sowie-Verfahren zum Verkleben, Abdichten oder Beschichten. Schliesslich werden Artikel beschrieben, deren Oberfläche zumindest partiell mit einer solchen Zusammensetzung kontaktiert worden ist.

15

#### **Weg zur Ausführung der Erfindung**

Die vorliegende Erfindung betrifft Zusammensetzungen, welche mindestens ein Polyurethanprepolymer A mit Isocyanatendgruppen und mindestens ein Polyaldimin B umfassen, wobei das Polyurethanprepolymer A  
20 aus mindestens einem Polyol A1 und gegebenenfalls mindestens einem Polyol A2 sowie Polyisocyanaten hergestellt wird. Das Polyol A1 ist ein lineares Polyoxyalkylenpolyol und weist einen Ungesättigtheitsgrad von  $<0.04$  mEq/g auf, während das Polyol A2 in einer Menge von 0 – 30 Gewichts-%, vorzugsweise 0 – 20 Gewichts-%, insbesondere 0 – 10 Gewichts-% vorliegt,  
25 bezogen auf die Totalmenge von A1+A2.

Das Polyurethanprepolymer A wird hergestellt durch Umsetzung des Polyols mit einem Polyisocyanat, wobei das Polyol zu mindestens 70 Gew.-%, bevorzugt zu mindestens 80 Gew.-% aus mindestens einem linearen Polyol A1  
30 besteht. Diese Umsetzung kann dadurch erfolgen, dass das Polyol und das Polyisocyanat mit üblichen Verfahren, beispielsweise bei Temperaturen von 50 bis 100°C, gegebenenfalls unter Mitverwendung geeigneter Katalysatoren, zur Reaktion gebracht werden, wobei das Polyisocyanat im stöchiometrischen

Ueberschuss eingesetzt wird. Als Reaktionsprodukt entsteht das Polyurethanprepolymer A mit Isocyanatendgruppen.

Das Polyol A1 ist ein lineares Polyoxyalkylenpolyol mit einem Gesamt-  
5 Ungesättigtheitsgrad von  $<0.04$  mEq/g, bevorzugt  $<0.02$  mEq/g und besonders bevorzugt  $<0.017$  mEq/g. Das Polyol A1 weist in einer bevorzugten Ausführungsform ein Molekulargewicht von 2'000 bis 30'000 g/mol auf.

Bei diesen linearen Polyoxyalkylenpolyolen handelt es sich um Umsetzungsprodukte eines difunktionellen Startermoleküls in Form eines  
10 kurzen Diols mit Alkylenoxiden wie 1,2-Propylenoxid oder Ethylenoxid, wobei die Alkylenoxide einzeln, alternierend nacheinander oder als Mischungen verwendet werden können. Als Polymerisationskatalysator dient üblicherweise ein sogenannter Double Metal Cyanid Komplex, kurz DMC-Katalysator genannt. Solche Polyole sind kommerziell erhältlich zum Beispiel unter den  
15 Namen Acclaim<sup>®</sup> und Arcol<sup>®</sup> der Firma Bayer, Preminol<sup>®</sup> der Firma Asahi Glass, Alcupol<sup>®</sup> der Firma Repsol sowie Poly-L<sup>®</sup> der Firma Arch Chemicals. Durch die Verwendung eines DMC-Katalysators bei ihrer Herstellung weisen sie einen sehr niedrigen Ungesättigtheitsgrad auf. Das bedeutet, dass der Gehalt dieser Polyole an Polyoxypropylenen, welche an einem Kettenende  
20 eine Doppelbindung und am anderen Kettenende eine OH-Gruppe als Endgruppen tragen (sogenannte „Monole“), sehr niedrig ist. Monole entstehen dadurch, dass Propylenoxid während der Propoxylierung zu Allylalkohol isomerisiert, was die Bildung von allyl-terminierten Polyoxypropylenen zur Folge hat. Der Grad an Ungesättigkeit wird gemessen nach ASTM D-2849-69,  
25 „Testing Urethane Foam Polyol Raw Materials“, und angegeben als Milliequivalent Ungesättigkeit pro Gramm Polyol (mEq/g). Der Gesamt-Ungesättigtheitsgrad (mEq/g) dieser Polyole entspricht dem Gehalt an Monol. Aus dem mittleren Molekulargewicht (oder auch mit dem Gesamt-OH-Gehalt) und dem Gesamt-Ungesättigtheitsgrad lässt sich die mittlere OH-Funktionalität  
30 des Polyols berechnen. Bevorzugte Polyole sind reine Polyoxypropylendiole sowie sogenannte „EO-endcapped“ (ethylene oxide-encapped) Polyoxypropylendiole. Letztere sind spezielle Polyoxypropylenpolyoxyethylendiole, die dadurch erhalten werden, dass reine Polyoxypropylendiole nach Abschluss der

Polypropoxylierung mit Ethylenoxid alkoxyliert werden und damit primäre Hydroxylgruppen aufweisen. Es können auch Mischungen der genannten Polyole verwendet werden.

- 5 Für die restlichen 0 bis 30 Gew.-% des Polyols kommen die folgenden, in der Polyurethanchemie bestens bekannten Polyole A2 in Frage, welche nicht vom Typ des Polyols A1 sind:

-Polyoxyalkylenpolyole mit einem höheren Gesamt-  
Ungesättigtheitsgrad als 0.04 mEq/g und/oder einem niedrigen  
10 Molekulargewicht und/oder einer OH-Funktionalität von grösser als 2, insbesondere solche mit einem Gesamt-Ungesättigtheitsgrad <0.1 mEq/g und/oder einem Molekulargewicht von 400 bis 2'000 und/oder solche mit einer OH-Funktionalität grösser als 2 und bis etwa 3, welche Polyalkoxylierungsprodukte eines Startermoleküls mit Ethylenoxid, 1,2-  
15 Propylenoxid, 1,2- und 2,3-Butylenoxid, Tetrahydrofuran oder Mischungen davon sind;

-Polyhydroxyterminierte Polybutadien-Polyole;

-Polyesterpolyole, hergestellt beispielsweise aus zwei- bis dreiwertigen Alkoholen wie beispielsweise 1,2-Ethandiol, Diethylenglykol, 1,2-Propandiol,  
20 Dipropylenglykol, 1,4-Butandiol, 1,5-Pentandiol, 1,6-Hexandiol, Neopentylglykol, Glycerin, 1,1,1-Trimethylolpropan oder Mischungen der vorgenannten Alkohole mit organischen Dicarbonsäuren oder deren Anhydride oder Ester wie beispielsweise Bernsteinsäure, Glutarsäure, Adipinsäure, Korksäure, Sebacinsäure, Decandicarbonsäure, Maleinsäure, Fumarsäure,  
25 Phthalsäure, Isophthalsäure, Terephthalsäure und Hexahydrophthalsäure oder Mischungen der vorgenannten Säuren, sowie Polyesterpolyole aus Lactonen, beispielsweise  $\epsilon$ -Caprolacton;

-Polycarbonatpolyole, wie sie durch Umsetzung beispielsweise der oben genannten – zum Aufbau der Polyesterpolyole eingesetzten – Alkohole  
30 mit Dialkylcarbonaten, Diarylcarbonaten oder Phosgen zugänglich sind;

-ferner niedermolekulare hydroxylgruppenhaltige Verbindungen wie beispielsweise 1,2-Ethandiol, 1,2- und 1,3-Propandiol, Neopentylglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, die isomeren Dipropylenglykole und

Tripropylenglykole, die isomeren Butandiole, Pentandiole, Hexandiole, Heptandiole, Octandiole, Nonandiole, Decandiole, Undecandiole, 1,3- und 1,4-Cyclohexändimethanol, hydriertes Bisphenol A, 1,1,1-Trimethylolethan, 1,1,1-Trimethylolpropan und Glycerin,

- 5        -sowie Mischungen der vorgenannten hydroxylgruppenhaltigen Verbindungen.

Für die Herstellung des Polyurethanprepolymers werden Polyisocyanate verwendet. Bevorzugte Polyisocyanate sind Diisocyanate. Als  
10 Beispiele seien die folgenden, in der Polyurethanchemie bestens bekannten Isocyanate erwähnt:

- 2,4- und 2,6-Toluylendiisocyanat (TDI) und beliebige Gemische dieser Isomeren, 4,4'-Diphenylmethandiisocyanat (MDI), die stellungsisomeren Diphenylmethandiisocyanate sowie Oligomere und Polymere dieser  
15 Isocyanate, 1,3- und 1,4-Phenylendiisocyanat, 1,6-Hexamethyldiisocyanat, 2,2,4- und 2,4,4-Trimethyl-1,6-hexamethyldiisocyanat, 1,12-Dodecathyldiisocyanat, Cyclohexan-1,3- und 1,4-diisocyanat und beliebige Gemische dieser Isomeren, 1-Isocyanato-3,3,5-trimethyl-5-isocyanatomethyl-  
cyclohexan (=Isophorondiisocyanat oder IPDI), Perhydro-2,4'- und -4,4'-Di-  
20 phenylmethandiisocyanat, 1,3- und 1,4-Tetramethylxylyldiisocyanat, sowie beliebige Mischungen der vorgenannten Isocyanate.

- Die Polyaldimine B werden hergestellt ausgehend von Polyaminen und Aldehyden durch eine Kondensationsreaktion unter Abspaltung von Wasser.  
25 Solche Kondensationsreaktionen sind bestens bekannt und beschrieben, beispielsweise in Houben-Weyl, „Methoden der organischen Chemie“, Vol. XI/2, Seite 73 ff. Es werden dabei äquivalente Mengen von Aldehydgruppen  $R^1\text{-CH=O}$  mit primären Aminogruppen  $R^2\text{-NH}_2$  zu Aldimingruppierungen  $R^1\text{-CH=N-R}^2$  umgesetzt.  $R^1$  und  $R^2$  stehen beispielsweise für einen  
30 aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Rest, welcher beispielsweise Estergruppierungen, Carbonsäuregruppierungen, Ethergruppierungen und Heteroatome sowie weitere Iminogruppen enthalten kann.

Beispielsweise stehen  $R^1$  und  $R^2$  für die Reste der weiter unten aufgezählten Polyamine ( $R^2$ ) beziehungsweise Aldehyde ( $R^1$ ).

- Als Polyaldimin B können auch Mischungen verschiedener Polyaldimine verwendet werden, insbesondere Mischungen verschiedener Polyaldimine hergestellt mit Hilfe von verschiedenen Polyaminen, umgesetzt mit verschiedenen oder gleichen Aldehyden, insbesondere auch Polyaldimine hergestellt mit Hilfe von Polyaminen verschiedener Aminofunktionalitäten.

- Als Polyamine kommen in der Polyurethanchemie bestens bekannte Polyamine in Frage, wie sie unter anderem für zweikomponentige Polyurethane verwendet werden. Als Beispiele seien die folgenden erwähnt:

- Aliphatische Polyamine wie Ethylendiamin, 1,2- und 1,3-Propandiamin, 2-Methyl-1,2-propandiamin, 2,2-Dimethyl-1,3-propandiamin, 1,3- und 1,4-Butandiamin, 1,3- und 1,5-Pentandiamin, 1,6-Hexandiamin, 2,2,4- und 2,4,4-Trimethylhexamethylendiamin und Mischungen davon, 1,7-Heptandiamin, 1,8-Octandiamin, 4-Aminomethyl-1,8-octandiamin, 1,9-Nonandiamin, 1,10-Decandiamin, 1,11-Undecandiamin, 1,12-Dodecandiamin, Methyl-bis-(3-amino-propyl)amin, 1,5-Diamino-2-methylpentan, 1,3-Diaminopentan (DAMP), 2,5-Dimethyl-1,6-hexamethylendiamin, cycloaliphatische Polyamine wie 1,3- und 1,4-Diaminocyclohexan, Bis-(4-aminocyclohexyl)-methan, Bis-(4-amino-3-methylcyclohexyl)-methan, Bis-(4-amino-3-ethylcyclohexyl)-methan, Bis-(4-amino-3,5-dimethylcyclohexyl)-methan, 1-Amino-3-aminomethyl-3,5,5-trimethylcyclohexan (= Isophorondiamin oder IPDA), 2- und 4-Methyl-1,3-diaminocyclohexan und Mischungen davon, 1,3- und 1,4-Bis-(aminomethyl)-cyclohexan, 1-Cyclohexylamino-3-aminopropan, 2,5(2,6)-Bis-(aminomethyl)-bicyclo[2.2.1]heptan (NBDA, hergestellt von Mitsui Chemicals), 3(4),8(9)-Bis-(aminomethyl)-tricyclo[5.2.1.0<sup>2,6</sup>]decan (TCD-Diamin<sup>®</sup>, hergestellt von Celanese Chemicals), 3,9-Bis-(3-aminopropyl)-2,4,8,10-tetraoxaspiro[5.5]undecan, 1,3- und 1,4-Xylylendiamin, Ethergruppen-haltige aliphatische Polyamine wie Bis-(2-aminoethyl)ether, 4,7-Dioxadecan-1,10-diamin, 4,9-Dioxadodecan-1,12-diamin und höhere Oligomere davon, Polyoxyalkylen-Polyamine mit einer Aminofunktionalität von theoretisch 2 oder 3, erhältlich

unter dem Namen Jeffamine<sup>®</sup>, hergestellt von Huntsman Chemicals, sowie Mischungen der vorgenannten Polyamine.

Bevorzugte Polyamine sind 1,6-Hexamethyldiamin, 1,5-Diamino-2-methylpentan, DAMP, IPDA, 4-Aminomethyl-1,8-octandiamin, 1,3-  
5 Xylyldiamin, 1,3-Bis-(aminomethyl)cyclohexan, Bis-(4-aminocyclohexyl)-methan, Bis-(4-amino-3-methylcyclohexyl)-methan, TCD-Diamin<sup>®</sup>, die Jeffamine<sup>®</sup>-Typen Jeffamine<sup>®</sup> EDR-148, Jeffamine<sup>®</sup> D-230, Jeffamine<sup>®</sup> D-400 und Jeffamine<sup>®</sup> T-403, sowie insbesondere Mischungen von zwei oder mehr der vorgenannten Polyamine.

10

Als Aldehyde für die Kondensationsreaktion mit den Polyaminen kommen beispielsweise die folgenden in Frage:

Aliphatische oder cycloaliphatische Aldehyde wie Propanal, Pivalaldehyd (=Trimethylacetaldehyd), Isobutyraldehyd, Hexanal, 2-Ethyl-  
15 hexanal, 2-Methyl-butanal, 2-Ethyl-butanal, Octylaldehyd, Valeraldehyd, Iso-Valeraldehyd, 2-Methyl-valeraldehyd, 2,3-Dimethyl-valeraldehyd, 2-Methyl-undecanal, Cyclohexylcarboxaldehyd, Methoxyacetaldehyd, 2-Alkoxy-2-methylpropanale wie beispielsweise 2-Methoxy-2-methylpropanal, Ester aus organischen Carbonsäuren und 2-Hydroxy-2-methylpropanal, wie beispielsweise  
20 2-Acetoxy-isobutyraldehyd, 3-Alkoxy-2,2-dimethylpropanale wie beispielsweise 3-n-Butoxy-2,2-dimethylpropanal, Ester aus 2,2-Dimethyl-3-hydroxy-propanal und kurzkettigen organischen Carbonsäuren, wie beispielsweise 2,2-Dimethyl-3-acetyloxy-propanal und 2,2-Dimethyl-3-isobutyroxy-propanal, Cyclopropan-carboxaldehyd, 9-Ethyl-3-carbazolcarboxaldehyd,  
25 10-Methylantracen-9-carboxaldehyd, Pyren-carboxaldehyd, Benzaldehyd, o-, m- und p-Toluyaldehyd, 2- und 4-Methyl-benzaldehyd, 2- und 4-Ethyl-benzaldehyd, 2- und 4-Propyl-benzaldehyd, 2- und 4-Butyl-benzaldehyd, 2,4-Dimethyl-benzaldehyd, 2,4,5-Trimethylbenzaldehyd, p-Anisaldehyd, 3-Methyl-p-anisaldehyd, m- und p-Ethoxy-benzaldehyd, m- und p-Phenoxy-benzaldehyd,  
30 benzaldehyd, Nicotinaldehyd, Terephthaldehyd, Isophthaldehyd und Diphenylacetaldehyd, sowie Mischungen der vorgenannten Aldehyde.

Für die Verwendung mit den hochreaktiven aromatischen Isocyanaten wie beispielsweise TDI und MDI sind solche Aldehyde bevorzugt, welche keine

tautomerem Enole bilden können. Mit Polyaldiminem ausgehend von solchen nicht tautomerisierenden Aldehyden können mit Prepolymeren ausgehend von aromatischen Polyisocyanaten Zusammensetzungen formuliert werden, die besonders lagerstabil sind. Aldehyde, welche keine tautomeren Enole bilden  
5 können, sind solche, welche in  $\alpha$ -Stellung zur Carbonylgruppe keine C-H-Gruppierung enthalten. Dies trifft zu für aromatische Aldehyde sowie für aliphatische Aldehyde mit einem tertiären C-Atom in  $\alpha$ -Stellung zur Carbonylgruppe.

Besonders bevorzugte Aldehyde sind Benzaldehyd, m-  
10 Phenoxybenzaldehyd, Isophthalaldehyd, Terephthalaldehyd; ausserdem Pivalaldehyd sowie Ester aus 2,2-Dimethyl-3-hydroxy-propanal und kurzkettigen organischen Carbonsäuren, wie beispielsweise 2,2-Dimethyl-3-acetyloxy-propanal und 2,2-Dimethyl-3-isobutyroxy-propanal.

15 Das Polyurethanprepolymer A und das Polyaldimin B werden miteinander vermischt, wobei das Polyaldimin B in einer Menge von 0.1 bis 1.1 Äquivalenten Aldimin-Gruppierungen pro Äquivalent Isocyanatgruppen des Prepolymers A dosiert wird. Zusätzlich kann ein Katalysator für die Hydrolyse des Polyaldimins zugegeben werden, beispielsweise eine organische  
20 Carbonsäure wie Benzoesäure oder Salicylsäure, ein organisches Carbonsäureanhydrid wie Phthalsäureanhydrid oder Hexahydrophthalsäureanhydrid, ein Silylester organischer Carbonsäuren, eine organische Sulfonsäure wie p-Toluolsulfonsäure, oder eine andere organische oder anorganische Säure, oder Mischungen der vorgenannten Säuren.

25

Durch Variation des Polyaldimins B in Kombination mit einem Polyurethanprepolymer A können Produkte mit stark unterschiedlichen mechanischen Eigenschaften formuliert werden. Polyaldimine, welche zu Produkten mit besonders weichelastischen Eigenschaften führen, sind  
30 beispielsweise solche auf der Basis von Jeffamine<sup>®</sup>-Typen oder 1,5-Diamino-2-methylpentan. Polyaldimine, welche zu Produkten führen mit besonders hohen Festigkeiten, sind beispielsweise solche auf der Basis von 1,6-Hexamethylen-diamin oder 1,3-Xylylendiamin, eventuell vermischt mit höherfunktionellen

Aminen, wie beispielsweise 4-Aminomethyl-1,8-octandiamin oder Jeffamine® T-403. Durch die richtige Auswahl des Polyaldimins B, eventuell als Mischung unterschiedlicher Polyaldimine, kombiniert mit den beschriebenen Polyurethanprepolymeren A, lassen sich die mechanischen Eigenschaften im  
5 ausgehärteten Zustand der hochmolekularen Zusammensetzungen nach Wunsch einstellen, beispielsweise auf Bruchdehnungen bis über 1000% und Zugfestigkeiten von ungefähr 1 MPa bis 20 MPa.

Durch die Möglichkeit der Variation des Polyaldimins B und die Verwendung der speziellen hochmolekularen Polyurethanprepolymere A kann  
10 die Anzahl der in einem Produktionsbetrieb benötigten Prepolymere für die Formulierung unterschiedlicher Polyurethan-Dichtstoffe, -Klebstoffe und Beschichtungen, sowie Beläge, insbesondere Bodenbeläge, welche in Bezug auf das mechanische Eigenschaftsprofil höchst unterschiedlichen Anforderungen genügen, stark reduziert werden. Da die Handhabung und die  
15 Lagerung verschiedener Prepolymere in Anbetracht ihrer Viskosität, ihrer Empfindlichkeit auf Feuchtigkeit und ihres Platzbedarfes für einen industriellen Produktionsbetrieb mit grossem Aufwand verbunden ist, ist die Reduzierung der Anzahl für die Herstellung unterschiedlicher Produkte benötigter Prepolymere vorteilhaft. Zudem ist es mit derartigen Zusammensetzungen  
20 möglich, sowohl weichelastische Baudichtstoffe mit einer sehr trockenen Oberfläche zu formulieren, als auch hochfeste elastische Klebstoffe mit Zugfestigkeiten von bis zu 20 MPa und mehr herzustellen, welche eine niedrige Verarbeitungsviskosität aufweisen und schnell und blasenfrei aushärten.

25

Als zusätzliche Komponenten in den beschriebenen Zusammensetzungen können unter anderem folgende, in der Polyurethanindustrie wohlbekannte Komponenten vorhanden sein:

Weichmacher, beispielsweise Ester organischer Carbonsäuren oder  
30 deren Anhydride, Phthalate, wie z.B. Dioctylphthalat oder Diisodecylphthalat, Adipate, wie zum Beispiel Dioctyladipat, organische Sulfonsäureester, Polybutene und andere, mit Isocyanaten nicht reagierende Verbindungen, Lösungsmittel, anorganische und organische Füllstoffe, wie zum Beispiel



Calciumcarbonate, wahlweise gefällte, gegebenenfalls mit Stearaten beschichtete Calciumcarbonate, Russe, Kaoline, Aluminiumoxide, Kieselsäuren, PVC-Pulver, Fasern, beispielsweise aus Polyethylen, Pigmente, Katalysatoren für die Hydrolyse des Polyaldimins, organische Carbonsäuren, wie z.B. Benzoesäure und Salicylsäure, organische Carbonsäureanhydride, wie z.B. Phthalsäureanhydrid und Hexahydrophthalsäureanhydrid, Silylester organischer Carbonsäuren, organische Sulfonsäuren wie p-Toluolsulfonsäure, oder andere organische oder anorganische Säuren, weitere Katalysatoren, beispielsweise Organozinnverbindungen wie beispielsweise Dibutylzinndilaurat, Dibutylzinnaacetylacetonat oder andere, in der Polyurethanchemie übliche Katalysatoren für die Reaktion der Isocyanatgruppen, Rheologie-Modifizierer, wie beispielsweise Verdickungsmittel, zum Beispiel Harnstoffverbindungen, Polyamidwachse, Bentonite oder pyrogene Kieselsäuren, Haftvermittler, beispielsweise Epoxysilane, Vinylsilane, Isocyanatosilane und mit Aldehyden zu Aldiminosilanen umgesetzte Aminosilane, Trocknungsmittel, beispielsweise p-Tosylisocyanat und andere reaktive Isocyanate, Orthoameisensäureester, Calciumoxid oder Molekularsiebe, Stabilisatoren gegen Wärme, Licht- und UV-Strahlung, Flammhemmer, oberflächenaktive Substanzen, fungistatisch wirkende Substanzen sowie weitere, in der Polyurethanindustrie üblicherweise eingesetzte Substanzen.

Die beschriebene Zusammensetzung wird hergestellt und aufbewahrt unter Ausschluss von Feuchtigkeit. Solche Zusammensetzungen sind lagerstabil, d.h. sie können in einer geeigneten Verpackung oder Anordnung, wie beispielsweise in einem Fass, einem Beutel oder einer Kartusche vor ihrer Anwendung während mehreren Monaten bis zu einem Jahr und länger aufbewahrt werden. Bei der Applikation kommt die Polyurethanurethanzusammensetzung in Kontakt mit Feuchtigkeit, worauf die Polyaldimine zu Aldehyden und Polyaminen hydrolysieren und die Polyamine mit dem isocyanatgruppenhaltigen Polyurethanprepolymer reagieren. Entweder kann das für die Reaktion benötigte Wasser aus der Luft stammen (Luftfeuchtigkeit), oder die Zusammensetzung kann mit einer Wasser enthaltenden Komponente in

Kontakt gebracht werden, zum Beispiel durch Bestreichen, beispielsweise mit einem Abglättmittel, durch Besprühen oder mittels Eintauchverfahren, oder es kann der Zusammensetzung eine Wasser enthaltende Komponente zugesetzt werden, zum Beispiel in Form einer wasserhaltigen Paste, welche  
5 beispielsweise über einen Statikmischer zudosiert werden kann.

Wird das Polyaldimin im Unterschuss eingesetzt, d.h. das Verhältnis der Aldimingruppen zu den Isocyanatgruppen unterstöchiometrisch gewählt, so reagieren die überschüssigen Isocyanatgruppen mit dem vorhandenen Wasser. Als Folge der oben beschriebenen Reaktionen härtet die Zusammen-  
10 setzung aus.

-----  
Die beschriebenen Zusammensetzungen sind geeignet als Dichtstoffe aller Art, beispielsweise zum Abdichten von Fugen im Bau, als Klebstoffe für das Verkleben von diversen Substraten, beispielsweise zum Verkleben von  
15 Bauteilen bei der Herstellung von Automobilen, Schienenfahrzeugen oder anderen industriellen Gütern, sowie als Beschichtungen oder Beläge für diverse Artikel beziehungsweise variable Untergründe. Die Zusammensetzung wird mit der Oberfläche eines beliebigen Untergrundes zumindest partiell kontaktiert. Bevorzugt ist eine gleichmässige Kontaktierung in Form eines  
20 Dicht- oder Klebstoffes, einer Beschichtung oder eines Belages erwünscht, und zwar in den Bereichen, welche für den Einsatz eine Verbindung in Form einer Verklebung oder Dichtung benötigen oder aber deren Untergrund abgedeckt sein soll. Es kann durchaus nötig sein, dass der Untergrund, bzw. der Artikel im Vorfeld des Kontaktierens einer physikalischen und/oder chemischen  
25 Vorbehandlung unterzogen werden muss, beispielsweise durch Schleifen, Sandstrahlen, Bürsten oder dergleichen, oder durch Behandeln mit Reinigern, Lösungsmitteln, Haftvermittlern, Haftvermittlerlösungen oder Primern, oder dem Aufbringen einer Haftbrücke oder eines Sealers.

### Beispiele

- „GT“ steht für Gewichtsteile. Alle Prozent-Angaben beziehen sich, wo nicht anders angegeben, auf Gewichts-Prozente. Mit der „Gesamtfunktionalität Prepolymer“ ist die mittlere Isocyanat-Funktionalität des verwendeten
- 5 Prepolymers gemeint. Mit der „Gesamtfunktionalität Polyaldimine“ ist die mittlere Aldimin-Funktionalität der verwendeten Polyaldimine gemeint. Zusammensetzungen, welche kein Polyaldimin enthalten (Vergleichsbeispiele), wurden ausschliesslich mit Luftfeuchtigkeit ausgehärtet.

#### 10 Verwendete Polyole:

- Arcol® PPG 2000 N (Bayer): Lineares Polypropylenoxid-Polyol mit theoretischer OH-Funktionalität 2, mittlerem Molekulargewicht ca. 2000, OH-Zahl ca. 56 mg KOH/g, Ungesättigtheitsgrad ca. 0.01 mEq/g.
- Acclaim® 4200 N (Bayer): Lineares Polypropylenoxid-Polyol mit
- 15 theoretischer OH-Funktionalität 2, mittlerem Molekulargewicht ca. 4000, OH-Zahl ca. 28 mg KOH/g, Ungesättigtheitsgrad ca. 0.005 mEq/g.
- Acclaim® 12200 (Bayer): Lineares Polypropylenoxid-Polyol mit theoretischer OH-Funktionalität 2, mittlerem Molekulargewicht ca. 12000, OH-Zahl ca. 11 mg KOH/g, Ungesättigtheitsgrad ca. 0.005 mEq/g.
- 20 Caradol® ED 56-11 (Shell): Lineares Polypropylenoxid-Polyol mit theoretischer OH-Funktionalität 2, mittlerem Molekulargewicht ca. 2000, OH-Zahl ca. 56 mg KOH/g, Ungesättigtheitsgrad ca. 0.05 mEq/g.
- Voranol® EP 1900 (Dow): Lineares Polypropylenoxidpolyethylenoxid-Polyol, Ethylenoxid-terminiert, mit theoretischer OH-Funktionalität 2, mittlerem
- 25 Molekulargewicht ca. 4000, OH-Zahl ca. 29 mg KOH/g, Ungesättigtheitsgrad ca. 0.08 mEq/g.
- Caradol® MD34-02 (Shell): Nichtlineares Polypropylenoxidpolyethylenoxid-Polyol, Ethylenoxid-terminiert, mit theoretischer OH-Funktionalität 3, mittlerem Molekulargewicht ca. 4900, OH-Zahl ca. 35 mg KOH/g,
- 30 Ungesättigtheitsgrad ca. 0.08 mEq/g.

Beschreibung der Prüfmethoden:

Die Viskosität wurde bei 23 °C auf einem Kegel-Platten-Viskosimeter der Fa. Haake (PK100 / VT-500) gemessen.

- 5 Die Hautbildungszeit (Zeit bis zur Klebefreiheit, „tack-free time“) wurde bestimmt bei 23 °C und 50% relativer Luftfeuchtigkeit.

- Zugfestigkeit, Bruchdehnung und E-Modul bei 0.5–5% Dehnung wurden bestimmt an während 7 Tagen bei 23 °C und 50% relativer  
10 Luftfeuchtigkeit ausgehärteten Filmen nach DIN EN 53504 (Zuggeschwindigkeit: 200 mm/min).

- Die Blasenbildung wurde qualitativ beurteilt anhand der Menge der Blasen, die während der Aushärtung (bei 23 °C und 50% relativer  
15 Luftfeuchtigkeit) der für die mechanischen Prüfungen verwendeten Filme (Schichtdicke 2 mm) auftraten.

- Die Auspresskraft wurde ermittelt an Aluminiumkartuschen mit einem Durchmesser von 45 mm, wobei der Dichtstoff an der Kartuschenspitze durch  
20 eine Oeffnung von 3 mm gepresst wurde. Das Auspressen erfolgte durch eine Zugprüfmaschine mit einer Geschwindigkeit von 60 mm/min.

- Der Fadenabriss wurde ermittelt, indem man einen zylindrischen Eindringkörper von 2 cm Durchmesser 0.5 cm tief in den Dichtstoff  
25 (Schichtdicke 1 cm, Temperatur 20 °C) eindringen liess und ihn nach ca. 1 Sek. mit konstanter Geschwindigkeit (25 cm in 4 Sek.) wieder herauszog. Die Länge des dabei am Eindringkörper zurückbleibenden Dichtstoff-Fadens, definiert als Fadenabriss, wurde auf 1 mm genau mit dem Massstab gemessen. Der Vorgang wurde dreimal wiederholt und der Mittelwert der  
30 Messungen als Ergebnis bestimmt.

Die Oberfläche des ausgehärteten Dichtstoffs wurde durch leichte Berührung mit dem Finger auf Klebrigkeit beurteilt.

Die Durchhärtungsgeschwindigkeit wurde bestimmt bei 23 °C und 50% relativer Luftfeuchtigkeit auf PTFE-Untergrund.

Die Spannung bei 100% Dehnung wurde geprüft nach DIN EN 28340,

## 5 Verfahren A.

### Herstellung Aldimine und Prepolymere

#### **Polyaldimin A1**

- 10 In einem Rundkolben wurden 100 GT Jeffamine® D-230 (Huntsman Chemicals) vorgelegt. Unter guter Kühlung und kräftigem Rühren wurden tropfenweise 91 GT Benzaldehyd zugegeben. Nach erfolgter Zugabe wurde noch 10 Minuten bei Raumtemperatur gerührt, dann das Wasser im Wasserstrahlvakuum vollständig abdestilliert. Das so erhaltene flüssige
- 15 Reaktionsprodukt wies einen Aldimin-Gehalt, bestimmt als Amin-Gehalt, von 4.65 mmol NH<sub>2</sub>/g auf und wurde ohne Reinigung weiterverwendet.

#### **Polyaldimin A2**

- 20 In einem Rundkolben wurden 25 GT TCD-Diamin® (Celanese Chemicals) vorgelegt. Unter guter Kühlung und kräftigem Rühren wurden tropfenweise 41 GT 2,2-Dimethyl-3-acetyloxy-propanal zugegeben. Nach erfolgter Zugabe wurde noch 10 Minuten bei Raumtemperatur gerührt, dann das Wasser im Wasserstrahlvakuum vollständig abdestilliert. Das so erhaltene flüssige Reaktionsprodukt wies einen Aldimin-Gehalt, bestimmt als Amin-
- 25 Gehalt, von 4.22 mmol NH<sub>2</sub>/g auf und wurde ohne Reinigung weiterverwendet.

#### **Polyaldimin A3**

- In einem Rundkolben wurden 15 GT 1,5-Diamino-2-methylpentan vorgelegt. Unter guter Kühlung und kräftigem Rühren wurden tropfenweise 40
- 30 GT 2,2-Dimethyl-3-acetyloxy-propanal zugegeben. Nach erfolgter Zugabe wurde noch 10 Minuten bei Raumtemperatur gerührt, dann das Wasser im Wasserstrahlvakuum vollständig abdestilliert. Das so erhaltene flüssige

Reaktionsprodukt wies einen Aldimin-Gehalt, bestimmt als Amin-Gehalt, von 4.94 mmol  $\text{NH}_2/\text{g}$  auf und wurde ohne Reinigung weiterverwendet.

#### **Polyaldimin A4**

- 5 In einem Rundkolben wurden 44 GT 1,3-Xylylendiamin vorgelegt. Unter guter Kühlung und kräftigem Rühren wurden tropfenweise 98 GT 2,2-Dimethyl-3-acetyloxy-propanal zugegeben. Nach erfolgter Zugabe wurde noch 10 Minuten bei Raumtemperatur gerührt, dann das Wasser im Wasserstrahlvakuum vollständig abdestilliert. Das so erhaltene flüssige
- 10 Reaktionsprodukt wies einen Aldimin-Gehalt, bestimmt als Amin-Gehalt, von 4.97 mmol  $\text{NH}_2/\text{g}$  auf und wurde ohne Reinigung weiterverwendet.

#### **Polyaldimin A5**

- In einem Rundkolben wurden 100 GT 4-Aminomethyl-1,8-octandiamin
- 15 vorgelegt. Unter guter Kühlung und kräftigem Rühren wurden tropfenweise 287 GT 2,2-Dimethyl-3-acetyloxy-propanal zugegeben. Nach erfolgter Zugabe wurde noch 10 Minuten bei Raumtemperatur gerührt, dann das Wasser im Wasserstrahlvakuum vollständig abdestilliert. Das so erhaltene flüssige Reaktionsprodukt wies einen Aldimin-Gehalt, bestimmt als Amin-Gehalt, von
- 20 4.92 mmol  $\text{NH}_2/\text{g}$  auf und wurde ohne Reinigung weiterverwendet.

#### **Polyaldimin A6**

- In einem Rundkolben wurden 67 GT Jeffamine® D-230 (Huntsman Chemicals) vorgelegt. Unter guter Kühlung und kräftigem Rühren wurden
- 25 tropfenweise 100 GT 2,2-Dimethyl-3-acetyloxy-propanal zugegeben. Nach erfolgter Zugabe wurde noch 10 Minuten bei Raumtemperatur gerührt, dann das Wasser im Wasserstrahlvakuum vollständig abdestilliert. Das so erhaltene flüssige Reaktionsprodukt wies einen Aldimin-Gehalt, bestimmt als Amin-Gehalt, von 3.56 mmol  $\text{NH}_2/\text{g}$  auf und wurde ohne Reinigung weiterverwendet.

**Polyaldimin A7**

- In einem Rundkolben wurden 100 GT Jeffamine® T-403 (Huntsman Chemicals) vorgelegt. Unter guter Kühlung und kräftigem Rühren wurden tropfenweise 76 GT Benzaldehyd zugegeben. Nach erfolgter Zugabe wurde
- 5 noch 10 Minuten bei Raumtemperatur gerührt, dann das Wasser im Wasserstrahlvakuum vollständig abdestilliert. Das so erhaltene flüssige Reaktionsprodukt wies einen Aldimin-Gehalt, bestimmt als Amin-Gehalt, von 3.90 mmol NH<sub>2</sub>/g auf und wurde ohne Reinigung weiterverwendet.

**10 Prepolymer P1**

- 530 GT Polyol Acclaim® 4200 N und 72 GT 4,4'-Methyldiphenyldiisocyanat (MDI; Desmodur® 44 MC L, Bayer) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt
- 15 an freien Isocyanat-Gruppen von 2.00% und eine Viskosität bei 23 °C von 28 Pa·s.

**Prepolymer P2**

- 661 GT Polyol Caradol® ED56-11 und 139 GT 4,4'-Methyldiphenyldiisocyanat (MDI; Desmodur® 44 MC L, Bayer) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt
- 20 an freien Isocyanat-Gruppen von 2.06% und eine Viskosität bei 23 °C von 102 Pa·s.

25

**Prepolymer P3**

- 1262 GT Polyol Arcol® PPG 2000 N und 338 GT 4,4'-Methyldiphenyldiisocyanat (MDI; Desmodur® 44 MC L, Bayer) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren
- 30 umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 3.61% und eine Viskosität bei 23 °C von 37 Pa·s.

**Prepolymer P4**

- 627 GT Polyol Caradol® ED56-11 und 172 GT 4,4'-Methyldiphenyldiisocyanat (MDI; Desmodur® 44 MC L, Bayer) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 3.59% und eine Viskosität bei 23 °C von 38 Pa·s.

**Prepolymer P5**

- 259 GT Polyol Acclaim® 4200 N, 517 GT Polyol Caradol® MD34-02 und 124 GT 4,4'-Methyldiphenyldiisocyanat (MDI; Desmodur® 44 MC L, Bayer) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 2.30% und eine Viskosität bei 23 °C von 92 Pa·s.

**Prepolymer P6**

- 540 GT Polyol Acclaim® 4200 N, 245 GT Polyol Caradol® MD34-02 und 115 GT 4,4'-Methyldiphenyldiisocyanat (MDI; Desmodur® 44 MC L, Bayer) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 2.22% und eine Viskosität bei 23 °C von 47 Pa·s.

**Prepolymer P7**

- 1462 GT Polyol Acclaim® 4200 N und 138 GT Toluyldiisocyanat (TDI; Desmodur® T-80 P L, Bayer; 80:20-Mischung des 2,4- und des 2,6-Isomeren) wurden nach bekanntem Verfahren bei 100 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 2.12% und eine Viskosität bei 23 °C von 11 Pa·s.



**Prepolymer P8**

1710 GT Polyol Acclaim® 12200 und 91 GT 4,4'-Methyldiphenyldiisocyanat (MDI; Desmodur® 44 MC L, Bayer) wurden nach bekanntem Verfahren bei 100 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 0.88% und eine Viskosität bei 23 °C von 58 Pa·s.

**Prepolymer P9**

221 GT Polyol Acclaim® 4200 N, 13 GT Tripropylenglykol und 67 GT 4,4'-Methyldiphenyldiisocyanat (MDI; Desmodur® 44 MC L, Bayer) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 3.70% und eine Viskosität bei 23 °C von 38 Pa·s.

**Prepolymer P10**

684 GT Polyol Acclaim® 4200 N, 15 GT 1,2-Propandiol und 200 GT 4,4'-Methyldiphenyldiisocyanat (MDI; Desmodur® 44 MC L, Bayer) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 3.76% und eine Viskosität bei 23 °C von 46 Pa·s.

**Prepolymer P11**

606 GT Polyol Acclaim® 4200 N, 56 GT Tripropylenglykol und 238 GT 4,4'-Methyldiphenyldiisocyanat (MDI; Desmodur® 44 MC L, Bayer) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 4.53% und eine Viskosität bei 23 °C von 58 Pa·s.

**Prepolymer P12**

- 565 GT Polyol Acclaim® 4200 N, 35 GT Neopentylglykol und 255 GT 4,4'-Methyldiphenyldiisocyanat (MDI; Desmodur® 44 MC L, Bayer) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten
- 5 Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 5.01% und eine Viskosität bei 23 °C von 48 Pa·s.

**Prepolymer P13**

- 518 GT Polyol Acclaim® 4200 N und 41 GT Toluylendiisocyanat (TDI; Desmodur® T-80 P L, Bayer; 80:20-Mischung des 2,4- und des 2,6-Isomeren) wurden nach bekanntem Verfahren bei 100 °C zu einem NCO-terminierten
- 10 Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 1.50% und eine Viskosität bei 23 °C von 18 Pa·s.
- 15

**Prepolymer P14**

- 660 GT Polyol Acclaim® 4200 N, 330 GT Polyol Caradol® MD34-02 und 84 GT Toluylendiisocyanat (TDI; Desmodur® T-80 P L, Bayer; 80:20-
- 20 Mischung des 2,4- und des 2,6-Isomeren) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 1.50% und eine Viskosität bei 23 °C von 27 Pa·s.

**Prepolymer P15**

- 673 GT Polyol Voranol® EP 1900 und 55 GT Toluylendiisocyanat (TDI; Desmodur® T-80 P L, Bayer; 80:20-Mischung des 2,4- und des 2,6-Isomeren) wurden nach bekanntem Verfahren bei 80 °C zu einem NCO-terminierten
- 25 Prepolymeren umgesetzt. Das Reaktionsprodukt hatte einen titrimetrisch bestimmten Gehalt an freien Isocyanat-Gruppen von 1.51% und eine Viskosität bei 23 °C von 21 Pa·s.
- 30

**Beispiele 1–4 (erfindungsgemäss) und Beispiele 5–6 (Vergleich)**

Die in Tabelle 1 angegebenen Prepolymere und Aldimine wurden im  $\text{NH}_2/\text{NCO}$ -Verhältnis (d.h. Equivalente Aldimin-Gruppierungen pro Equivalente Isocyanatgruppen des Prepolymers) von 0.9/1.0 homogen vermischt. Die Mischung wurde mit Benzoesäure (350 mg/100 g Prepolymer) versetzt, erneut homogen gemischt und sofort in luftdichte Tuben abgefüllt und diese während 15 Stunden bei 60 °C gelagert. Dann wurde ein Teil der Mischung in ein mit PTFE beschichtetes Blech gegossen (Filmdicke ca. 2 mm), während 7 Tagen bei 23 °C und 50% relativer Luftfeuchtigkeit ausgehärtet und anschliessend die mechanischen Eigenschaften des durchgehärteten Films gemessen. Mit dem verbleibenden Tubeninhalt wurde die Lagerstabilität bestimmt durch Messung der Viskosität vor und nach Lagerung während 7 Tagen bei 60 °C. Die Ergebnisse der Prüfungen sind in Tabelle 1 aufgeführt.

Die Ergebnisse zeigen, dass die erfindungsgemässen Zusammensetzungen der Beispiele 1–4 (Prepolymer auf Basis eines linearen Polyols mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad, mit Polyaldimin ausgehärtet) je nach dem verwendeten Polyaldimin breit variierende mechanische Festigkeiten und Elastizitätsmodule aufweisen, sowie eine sehr niedrige Viskosität, eine gute Lagerstabilität und eine hohe Reaktivität besitzen und blasenfrei aushärten. Das nach dem Stand der Technik formulierte Vergleichsbeispiel 5 (Prepolymer auf Basis eines mit Diisocyanat vorverlängerten konventionellen linearen Polyols, mit Polyaldimin ausgehärtet) weist demgegenüber eine stark erhöhte Viskosität und, bei Verwendung des gleichen Polyaldimins (Bsp. 5 gegenüber Bsp. 4), eine deutlich niedrigere Zugfestigkeit auf. Das nach dem Stand der Technik formulierte Vergleichsbeispiel 6 (Prepolymer auf Basis eines linearen Polyols mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad, mit Luftfeuchtigkeit ausgehärtet) zeigt eine ungenügende Reaktivität (langsame Hautbildungszeit) und eine deutliche Tendenz zur Blasenbildung.

Tabelle 1

Beispiel	1	2	3	4	5 Vergleich	6 Vergleich
Prepolymer	P1	P1	P1	P1	P2	P1
Polyaldimin	A1	A2	A3	A4	A4	—
NCO-Gehalt (Gew.-%)	2.00	2.00	2.00	2.00	2.06	2.00
Viskosität vor Lagerung (Pa·s)	28	27	26	27	91	28
Viskosität nach Lagerung (Pa·s)	32	33	29	32	96	31
Hautbildungszeit (Min.)	52	33	43	35	30	600
Blasenbildung	keine	keine	keine	keine	keine	viele
Zugfestigkeit (MPa)	4.2	8.3	8.8	12.1	4.9	n.m.
Bruchdehnung (%)	1000	1300	1300	1300	1400	n.m.
E-Modul 0.5–5% (MPa)	1.6	1.9	2.0	13.1	15.6	n.m.

(n.m. = nicht messbar)

**Beispiel 7 (erfindungsgemäss) und Beispiel 8 (Vergleich)**

5 In gleicher Weise wie in Beispiel 1 beschrieben wurden Zusammensetzungen aus verschiedenen Prepolymeren und Aldiminen hergestellt und geprüft. Die dabei eingesetzten Prepolymere und Aldimine sowie die Ergebnisse der Prüfungen sind in der Tabelle 2 aufgeführt.

10 Die Ergebnisse zeigen, dass die erfindungsgemässe Zusammensetzung des Beispiels 7 (lineares Polyol mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad) eine gegenüber dem nach dem Stand der Technik formulierten Vergleichsbeispiel 8 (konventionelles lineares Polyol) deutlich höhere Zugfestigkeit aufweist, und zwar bei sonst vergleichbaren Eigenschaften.

Tabelle 2

Beispiel	7	8 (Vergleich)
Prepolymer	P3	P4
Polyaldimin	A4	A4
NCO-Gehalt (Gew.-%)	3.61	3.59
Viskosität vor Lagerung (Pa·s)	37	34
Viskosität nach Lagerung (Pa·s)	38	35
Hautbildungszeit (Min.)	32	30
Blasenbildung	keine	keine
Zugfestigkeit (MPa)	11.3	7.2
Bruchdehnung (%)	710	700
E-Modul 0.5–5% (MPa)	26.6	28.8

**Beispiele 9, 12–14 (erfindungsgemäss) und Beispiele 10,11,15,16 (Vergleich)**

5 In gleicher Weise wie in Beispiel 1 beschrieben wurden Zusammensetzungen aus verschiedenen Prepolymeren und Aldiminen hergestellt und geprüft. Die dabei eingesetzten Prepolymere und Aldimine sowie die Ergebnisse der Prüfungen sind in der Tabelle 3 aufgeführt.

Die Ergebnisse zeigen, dass die erfindungsgemässen Zusammen-

10 setzungen der Beispiele 9 und 12–14 (Prepolymer auf Basis eines linearen Polyols mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad, mit Polyaldimin-Mischung der Gesamtfunktionalität >2 ausgehärtet) eine gegenüber den nach dem Stand der Technik formulierten Vergleichsbeispielen 10 und 15 (Prepolymer mit Gesamtfunktionalität >2 auf Basis einer Mischung von linearem und

15 nichtlinearem Polyol, mit Polyaldimin der Gesamtfunktionalität 2 ausgehärtet) niedrigere Viskositäten aufweisen (Bsp. 10 im Vergleich zu Bsp. 9 und Bsp. 15 im Vergleich zu Bsp. 14). Die nach dem Stand der Technik formulierten Vergleichsbeispiele 11 und 16 (Prepolymer mit Gesamtfunktionalität >2 auf Basis einer Mischung von linearem und nichtlinearem Polyol, mit

20 Luftfeuchtigkeit ausgehärtet) weisen im Vergleich zu den anderen Beispielen eine ungenügende Reaktivität (langsame Hautbildungszeit), sowie eine Tendenz zu Blasenbildung auf.

Tabelle 3

Beispiel	9	10	11	12	13	14	15	16
		Vergleich	Vergleich				Vergleich	Vergleich
Prepolymer	P1	P5	P5	P1	P1	P1	P6	P6
Polyaldimin(e), Verhältnis (GT/GT)	A2/A5,2/1	A2	—	A2/A5,7/1	A6/A5,7/1	A4/A5,7/1	A2	—
Gesamtfunktionalität Prepolymer	2.0	2.3	2.3	2.0	2.0	2.0	2.1	2.1
Gesamtfunktionalität Polyaldimine	2.3	2.0	(2.0)	2.1	2.1	2.1	2.0	(2.0)
NCO-Gehalt (Gew.-%)	2.00	2.30	2.30	2.00	2.00	2.00	2.22	2.22
Viskosität vor Lagerung (Pa·s)	30	87	92	28	25	28	48	49
Viskosität nach Lagerung (Pa·s)	38	108	105	35	29	32	63	58
Hautbildungszeit (Min.)	24	12	240	23	20	23	15	320
Blasenbildung	keine	keine	einige	keine	keine	keine	keine	viele
Zugfestigkeit (MPa)	2.3	2.6	2.3	4.1	2.8	5.0	3.7	n.m.
Bruchdehnung (%)	270	230	190	620	640	450	400	n.m.
E-Modul 0.5–5% (MPa)	2.4	3.0	5.2	2.0	1.4	9.4	3.0	n.m.

(n.m. = nicht messbar)

**Beispiel 17 (erfindungsgemäss) und Beispiel 18 (Vergleich)**

In gleicher Weise wie in Beispiel 1 beschrieben wurden Zusammensetzungen aus verschiedenen Prepolymeren und Aldiminen hergestellt und geprüft. Die dabei eingesetzten Prepolymere und Aldimine sowie die Ergebnisse der Prüfungen sind in der Tabelle 4 aufgeführt.

Die Ergebnisse zeigen, dass die erfindungsgemässe Zusammensetzung des Beispiels 17 (Prepolymer auf Basis eines linearen Polyols mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad, mit Polyaldimin ausgehärtet) eine sehr niedrige Viskosität, gute mechanische Eigenschaften und eine hohe Reaktivität (schnelle Hautbildungszeit) aufweist und blasenfrei aushärtet. Demgegenüber weist das nach dem Stand der Technik formulierte Vergleichsbeispiel 18 (Prepolymer auf Basis eines linearen Polyols mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad, mit Luftfeuchtigkeit ausgehärtet) eine ungenügende Reaktivität und eine Tendenz zu Blasenbildung auf.

Tabelle 4

Beispiel	17	18 Vergleich
Prepolymer	P7	P7
Polyaldimin	A4	—
NCO-Gehalt (Gew.-%)	2.12	2.12
Viskosität vor Lagerung (Pa·s)	11	11
Viskosität nach Lagerung (Pa·s)	12	12
Hautbildungszeit (Min.)	37	>600
Blasenbildung	keine	einige
Zugfestigkeit (MPa)	10.2	bleibt klebrig, weich; n.m.
Bruchdehnung (%)	1300	
E-Modul 0.5–5% (MPa)	10.3	

(n.m. = nicht messbar)

**Beispiele 19–20 (erfindungsgemäss) und Beispiel 21 (Vergleich)**

In gleicher Weise wie in Beispiel 1 beschrieben wurden Zusammensetzungen aus verschiedenen Prepolymeren und Aldiminen hergestellt und geprüft. Die dabei eingesetzten Prepolymere und Aldimine sowie die Ergebnisse der Prüfungen sind in der Tabelle 5 aufgeführt.

Die Ergebnisse zeigen, dass die erfindungsgemässen Zusammensetzungen der Beispiele 19 bzw. 20 (Prepolymer auf Basis eines langkettigen linearen Polyols mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad, mit Polyaldimin-Mischung der Gesamtfunktionalität 2 bzw. >2 ausgehärtet) gute mechanische Eigenschaften, eine hohe Reaktivität (kurze Hautbildungszeit) sowie eine blasenfreie Aushärtung aufweisen. Das Beispiel 20 mit einer Polyaldimin-Mischung der Gesamtfunktionalität >2 zeigt gegenüber dem Beispiel 19 eine höhere Zugfestigkeit. Das nach dem Stand der Technik formulierte Vergleichsbeispiel 21 (Prepolymer auf Basis eines langkettigen linearen Polyols mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad, mit Luftfeuchtigkeit ausgehärtet) zeigt gegenüber den erfindungsgemässen Beispielen 19 und 20 eine ungenügende Reaktivität und eine Tendenz zu Blasenbildung. Die Lagerstabilität der drei Beispiele ist jeweils gut (geringer Anstieg der Viskosität während der Lagerung).

20                      Tabelle 5

Beispiel	19	20	21 Vergleich
Prepolymer	P8	P8	P8
Polyaldimin(e),Verhältnis (GT/GT)	A4	A4/A5,7/1	—
NCO-Gehalt (Gew.-%)	0.88	0.88	0.88
Viskosität vor Lagerung (Pa·s)	58	66	60
Viskosität nach Lagerung (Pa·s)	72	82	70
Hautbildungszeit (Min.)	52	48	>600
Blasenbildung	keine	keine	einige
Zugfestigkeit (MPa)	4.2	4.7	bleibt weich,
Bruchdehnung (%)	>1300	1040	pastös;
E-Modul 0.5–5% (MPa)	2.9	2.4	n.m.

(n.m. = nicht messbar)



Tabelle 6

Beispiel	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31
				Vergleich		Vergleich		Vergleich		Vergleich
Prepolymer	P9	P9	P9	P9	P10	P10	P11	P11	P12	P12
Polyaddimin(e), Verhältnis (GT/GT)	A2	A3	A4	—	A2/A5,7/1	—	A2/A5,7/1	—	A2/A5,3/1	—
NCO-Gehalt (Gew.-%)	3.70	3.70	3.70	3.70	3.76	3.76	4.53	4.53	5.01	5.01
Viskosität vor Lagerung (Pa·s)	36	35	36	38	43	46	56	58	46	48
Viskosität nach Lagerung (Pa·s)	43	37	40	43	50	51	65	64	55	52
Hautbildungszeit (Min.)	41	51	42	360	45	420	42	360	41	480
Blasenbildung	keine	keine	keine	sehr viele	keine	sehr viele	keine	sehr viele	keine	sehr viele
Zugfestigkeit (MPa)	15.0	14.5	17.0	n.m.	14.1	n.m.	15.6	n.m.	18.4	n.m.
Bruchdehnung (%)	790	770	810	n.m.	500	n.m.	600	n.m.	330	n.m.
E-Modul 0.5–5% (MPa)	5.8	4.1	33.1	n.m.	5.3	n.m.	10.5	n.m.	40.0	n.m.

(n.m. = nicht messbar)

**Beispiele 22–24, 26, 28, 30 (erfindungsgemäss) und Beispiele 25, 27, 29, 31 (Vergleich)**

In gleicher Weise wie in Beispiel 1 beschrieben wurden Zusammensetzungen aus verschiedenen Prepolymeren und Aldiminen hergestellt und geprüft. Die dabei eingesetzten Prepolymere mit unterschiedlichem Isocyanat-Gehalt und die Aldimine sowie die Ergebnisse der Prüfungen sind in der Tabelle 6 aufgeführt.

Die Ergebnisse zeigen, dass die erfindungsgemässen Zusammensetzungen der Beispiele 22–24 bzw. 26, 28 und 30 (Prepolymere auf Basis eines linearen Polyols mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad und eines niedrigmolekularen Diols, mit einem Polyaldimin bzw. einer Polyaldimin-Mischung der Gesamtfunktionalität 2 bzw. >2 ausgehärtet) sehr gute mechanische Eigenschaften aufweisen, welche sich durch Variation des Polyaldimins verändern lassen. Die entsprechenden Prepolymere wurden in den nach dem Stand der Technik formulierten Vergleichsbeispielen 25, 27, 29 und 31 mit Luftfeuchtigkeit ausgehärtet. Die Vergleichsbeispiele weisen eine sehr viel niedrigere Reaktivität (lange Hautbildungszeit) und eine starke Tendenz zu Blasenbildung auf. Die mechanischen Werte dieser Beispiele lassen sich aufgrund der vielen Blasen nicht sinnvoll messen.

**Beispiel 32 (Dichtstoff) (erfindungsgemäss)**

In einem Vakuummischer wurden 30 GT Prepolymer P13, 25 GT Kreide-Pulver Omyacarb® 5 GU (Omya), 20 GT Weichmacher Palatinol® Z (Diisodecylphthalat, BASF), 10 GT PVC-Pulver Solvic® 373 MC (Solvay), 10 GT Verdickungsmittel Crayvallac® super (Cray Valley), 3 GT Xylol, 0.2 GT Stabilisator Irganox® 1010 (Ciba), 0.2 GT Silan Silquest® A-187 (OSi Crompton), 0.1 GT Benzoesäure, 1.1 GT Polyaldimin A1 und 1.6 GT Polyaldimin A7 zu einer knollenfreien, homogenen Paste verarbeitet und diese in luftdichte Kartuschen abgefüllt.

Die Ergebnisse der daran vorgenommenen Prüfungen sind in der Tabelle 7 aufgeführt.

**Beispiel 33 (Dichtstoff) (Vergleich)**

In einem Vakuummischer wurden 30 GT Prepolymer P14, 25 GT Kreide-Pulver Omyacarb® 5 GU (Omya), 20 GT Weichmacher Palatinol® Z (Diisodecylphthalat, BASF), 10 GT PVC-Pulver Solvic® 373 MC (Solvay), 10  
5 GT Verdickungsmittel Crayvallac® super (Cray Valley), 3 GT Xylol, 0.2 GT Stabilisator Irganox® 1010 (Ciba), 0.2 GT Silan Silquest® A-187 (OSi Crompton), 0.1 GT Benzoesäure und 2.2 GT Polyaldimin A1 zu einer knollenfreien, homogenen Paste verarbeitet und diese in luftdichte Kartuschen abgefüllt.

10 Die Ergebnisse der daran vorgenommenen Prüfungen sind in der Tabelle 7 aufgeführt.

Der erfindungsgemässe Dichtstoff des Beispiels 32 (Prepolymer auf Basis eines linearen Polyols mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad, partiell mit Polyaldimin-Mischung der Gesamtfunktionalität >2 ausgehärtet) weist im  
15 Vergleich mit dem nach dem Stand der Technik formulierten Dichtstoff des Vergleichsbeispiels 33 (Prepolymer mit Gesamtfunktionalität >2 auf Basis einer Mischung von linearem und nichtlinearem Polyol, partiell mit Polyaldimin der Gesamtfunktionalität 2 ausgehärtet) eine niedrigere Auspresskraft und einen kürzeren Fadenabriss auf, bedingt durch die niedrigere Viskosität des  
20 Prepolymers, bei trockener Oberflächenbeschaffenheit und sonst ähnlichen Werten für die mechanischen Eigenschaften, die Reaktivität und die Lagerstabilität.

**Beispiel 34 (Dichtstoff) (Vergleich)**

25 In einem Vakuummischer wurden 30 GT Prepolymer P15, 25 GT Kreide-Pulver Omyacarb® 5 GU (Omya), 20 GT Weichmacher Palatinol® Z (Diisodecylphthalat, BASF), 10 GT PVC-Pulver Solvic® 373 MC (Solvay), 10 GT Verdickungsmittel Crayvallac® super (Cray Valley), 3 GT Xylol, 0.2 GT Stabilisator Irganox® 1010 (Ciba), 0.2 GT Silan Silquest® A-187 (OSi  
30 Crompton), 0.1 GT Benzoesäure, 1.1 GT Polyaldimin A1 und 1.6 GT Polyaldimin A7 zu einer knollenfreien, homogenen Paste verarbeitet und diese in luftdichte Kartuschen abgefüllt.

Die Ergebnisse der daran vorgenommenen Prüfungen sind in der Tabelle 7 aufgeführt.

- Der erfindungsgemässe Dichtstoff des Beispiels 32 (Prepolymer auf Basis eines linearen Polyols mit niedrigem Ungesättigtheitsgrad, partiell mit Polyaldimin-Mischung der Gesamtfunktionalität >2 ausgehärtet) weist im Vergleich mit dem nach dem Stand der Technik formulierten Dichtstoff des Vergleichsbeispiels 34 (Prepolymer auf Basis eines konventionellen linearen Polyols, partiell mit Polyaldimin-Mischung der Gesamtfunktionalität >2 ausgehärtet) deutlich bessere mechanische Eigenschaften und eine trockene Oberflächenbeschaffenheit auf.

Tabelle 7

Beispiel	32	33 Vergleich	34 Vergleich
Oberflächenbeschaffenheit nach Aushärtung	trocken	trocken	klebrig
Hautbildungszeit (Min.)	250	90	135
Durchhärtungsgeschwindigkeit (mm/Tag)	1.8	2.4	2.5
Shore A-Härte	47	44	18
Fadenabriss (mm)	28	40	15
Auspresskraft (N)	443	558	271
Lagerstabilität	i.O.	i.O.	i.O.
Zugfestigkeit (MPa)	2.2	3.0	0.3
Bruchdehnung (%)	880	1080	250
Spannung bei 100% Dehnung (MPa)	0.98	0.81	0.18

**Patentansprüche****1. Zusammensetzung umfassend**

- mindestens ein Polyurethanprepolymer A mit Isocyanatendgruppen, hergestellt aus mindestens einem Polyisocyanat mit mindestens einem Polyol A1 und gegebenenfalls mindestens einem Polyol A2, wie nachstehend spezifiziert:

A1: Lineares Polyoxyalkylenpolyol mit einem Ungesättigtheitsgrad  $<0.04$  mEq/g;

A2: Polyol in einer Menge von 0 – 30 Gewichts-%, vorzugsweise 0 – 20 Gewichts-%, insbesondere 0 – 10 Gewichts-%, bezogen auf die Totalmenge von A1+A2;

und

- mindestens ein Polyaldimin B.

2. Zusammensetzung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyol A1 ein Molekulargewicht von 2'000 – 30'000 g/mol, insbesondere 2'000 – 20'000 g/mol aufweist.

3. Zusammensetzung nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass der Ungesättigtheitsgrad des Polyols A1  $<0.02$  mEq/g, insbesondere  $<0.017$  mEq/g beträgt.

4. Zusammensetzung nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyol A1 ein mittels DMC-Katalyse hergestelltes Polyol ist.

5. Zusammensetzung nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyol A1 ein Polyoxypropylendiol oder ein EO-endcapped Polyoxypropylendiol ist.

6. Zusammensetzung nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyol A2 ein Polyoxyalkylenpolyol mit einem Ungesättigtheitsgrad  $>0.04$  mEq/mol ist.

5        7. Zusammensetzung nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyol A2 ein Polyoxyalkylenpolyol mit einem Molekulargewicht von 400 – 2000 g/mol ist.

10       8. Zusammensetzung nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyol A2 ein Polyoxyalkylenpolyol mit einer OH-Funktionalität von grösser als 2 und bis etwa 3 ist.

15       9. Zusammensetzung nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyol A2 ausgewählt ist aus der Gruppe, die folgendes umfasst: 1,2-Ethandiol, 1,2- und 1,3-Propandiol, Neopentylglykol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, die isomeren Dipropylenglykole und Tripropylenglykole, die isomeren Butandiole, Pentandiole, Hexandiole, Heptandiole, Octandiole, Nonandiole, Decandiole, Undecandiole, 1,3- und 1,4-Cyclohexandimethanol, hydriertes Bisphenol A, 1,1,1-Trimethylolethan, 1,1,1-Trimethylolpropan und Glycerin.

10. Zusammensetzung nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyisocyanat ein Diisocyanat ist.

25       11. Zusammensetzung nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass der dem Polyaldimin B zugrunde liegende Aldehyd in  $\alpha$ -Stellung zur Carbonylgruppe keine C-H-Gruppierung aufweist.

30       12. Zusammensetzung nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, dass das Polyurethanprepolymer A und das Polyaldimin B im Verhältnis von 0.1 – 1.1 Equivalent Aldimin-Gruppierungen pro Equivalent Isocyanatgruppen vorhanden ist.

13. Verfahren zur Herstellung der Zusammensetzung gemäss einem der Ansprüche 1 – 12, umfassend einen Schritt der Herstellung eines Polyaldimins durch Umsetzung eines Aldehyds mit einem Amin in an sich bekannter Weise.

5

14. Verwendung der Zusammensetzung gemäss einem der Ansprüche 1 – 12 als Klebstoff, Dichtstoff, Beschichtung oder Belag.

15. Anordnung, dadurch gekennzeichnet, dass sie eine  
10 Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 – 12 enthält.

16. Artikel, dessen Oberfläche zumindest partiell mit einer Zusammensetzung gemäss einem der Ansprüche 1 – 12 kontaktiert worden ist.

15 17. Verfahren zum Verkleben, dadurch gekennzeichnet, dass es einen Schritt des Kontaktierens mit einer Zusammensetzung gemäss einem der Ansprüche 1 – 12 umfasst.

18. Verfahren zum Abdichten, dadurch gekennzeichnet, dass es einen  
20 Schritt des Kontaktierens mit einer Zusammensetzung gemäss einem der Ansprüche 1 – 12 umfasst.

19. Verfahren zum Beschichten, dadurch gekennzeichnet, dass es einen Schritt des Kontaktierens mit einer Zusammensetzung gemäss einem  
25 der Ansprüche 1 – 12 umfasst.

20. Verfahren gemäss einem der Ansprüche 17 – 19, dadurch gekennzeichnet, dass es einen zusätzlichen Schritt des Aushärtens an der Luft umfasst.

30

21. Verfahren gemäss einem der Ansprüche 17 – 20, dadurch gekennzeichnet, dass es zusätzlich einen Schritt des Kontaktierens mit einer wasserhaltigen Komponente oder eine Beimischung derselben umfasst.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Int. nat. Application No.

PCT/EP 02/14295

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

IPC 7 C08G18/10 C08G18/32 C08G18/48

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C08G

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the International search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, WPI Data, PAJ

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	US 6 136 942 A (BUETIKOFER PIERRE-ANDRE ET AL) 24 October 2000 (2000-10-24) column 7, line 29 - line 34 examples 7,8,CP3 ---	1-21
Y	EP 0 469 751 A (MITSUI TOATSU CHEMICALS) 5 February 1992 (1992-02-05) examples 2,5 ---	1-21
Y	US 6 103 850 A (FISHBACK THOMAS L ET AL) 15 August 2000 (2000-08-15) column 3, line 55 - column 4, line 49; claim 1 column 19, line 4 - line 37 ---	1-21
Y	EP 0 254 177 A (BASF AG) 27 January 1988 (1988-01-27) page 5, line 29 - line 43; claims 1,2 -----	1-21

☐ Further documents are listed in the continuation of box C.☒ Patent family members are listed in annex.

## \* Special categories of cited documents:

- \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- \*E\* earlier document but published on or after the International filing date
- \*L\* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- \*O\* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- \*P\* document published prior to the International filing date but later than the priority date claimed

- \*T\* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- \*X\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- \*Y\* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
- \*G\* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

2 Apr11 2003

Date of mailing of the international search report

15/04/2003

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Scheuer, S



## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

 Int. Patent Application No  
 PCT/EP 02/14295

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
US 6136942	A	24-10-2000	EP 0947529 A1	06-10-1999
			JP 11322893 A	26-11-1999
EP 0469751	A	05-02-1992	DE 69109762 D1	22-06-1995
			DE 69109762 T2	21-12-1995
			EP 0469751 A1	05-02-1992
			JP 3107412 B2	06-11-2000
			JP 4226522 A	17-08-1992
			JP 3207216 B2	10-09-2001
			JP 4279620 A	05-10-1992
			KR 9706961 B1	01-05-1997
			US 5087661 A	11-02-1992
US 6103850	A	15-08-2000	AT 168703 T	15-08-1998
			CA 2193251 A1	30-06-1997
			DE 69600456 D1	27-08-1998
			DE 69600456 T2	19-11-1998
			EP 0781791 A1	02-07-1997
			ES 2119541 T3	01-10-1998
EP 0254177	A	27-01-1988	DE 3624924 A1	28-01-1988
			EP 0254177 A2	27-01-1988
			US 4853454 A	01-08-1989

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/EP 02/14295

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES  
IPK 7 C08G18/10 C08G18/32 C08G18/48

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

## B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)  
IPK 7 C08G

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)  
EPO-Internal, WPI Data, PAJ

## C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	US 6 136 942 A (BUETIKOFER PIERRE-ANDRE ET AL) 24. Oktober 2000 (2000-10-24) Spalte 7, Zeile 29 - Zeile 34 Beispiele 7,8,CP3 ---	1-21
Y	EP 0 469 751 A (MITSUI TOATSU CHEMICALS) 5. Februar 1992 (1992-02-05) Beispiele 2,5 ---	1-21
Y	US 6 103 850 A (FISHBACK THOMAS L ET AL) 15. August 2000 (2000-08-15) Spalte 3, Zeile 55 - Spalte 4, Zeile 49; Anspruch 1 Spalte 19, Zeile 4 - Zeile 37 --- -/--	1-21

☒ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen☒ Siehe Anhang Patentfamilie

\* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

\*A\* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

\*E\* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

\*L\* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

\*O\* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

\*P\* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

\*T\* Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

\*X\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

\*Y\* Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann nahelegend ist

\*S\* Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

2. April 2003

Absenddatum des internationalen Recherchenberichts

15/04/2003

Name und Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde  
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentaan 2  
NL - 2280 HV Rijswijk  
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,  
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Scheuer, S

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/EP 02/14295

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
Y	EP 0 254 177 A (BASF AG) 27. Januar 1988 (1988-01-27) Seite 5, Zeile 29 - Zeile 43; Ansprüche 1,2 -----	1-21

## INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

PCT/EP 02/14295

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
US 6136942	A	24-10-2000	EP 0947529 A1	06-10-1999
			JP 11322893 A	26-11-1999
EP 0469751	A	05-02-1992	DE 69109762 D1	22-06-1995
			DE 69109762 T2	21-12-1995
			EP 0469751 A1	05-02-1992
			JP 3107412 B2	06-11-2000
			JP 4226522 A	17-08-1992
			JP 3207216 B2	10-09-2001
			JP 4279620 A	05-10-1992
			KR 9706961 B1	01-05-1997
			US 5087661 A	11-02-1992
US 6103850	A	15-08-2000	AT 168703 T	15-08-1998
			CA 2193251 A1	30-06-1997
			DE 69600456 D1	27-08-1998
			DE 69600456 T2	19-11-1998
			EP 0781791 A1	02-07-1997
			ES 2119541 T3	01-10-1998
EP 0254177	A	27-01-1988	DE 3624924 A1	28-01-1988
			EP 0254177 A2	27-01-1988
			US 4853454 A	01-08-1989